**Дата: 30.03.2020**

**Предмет: хімія**

**Тема : «Явище адсорбції»**

***Інструкція***

1. Ознайомитися з теоретичним матеріалом в підручнику П. Попель, Л. Крикля «Хімія» 11 клас §16.

<https://pidruchnyk.com.ua/470-hmya-popel-kriklya-11-klas.html>

1. Записати конспект до зошита (обов’язково те,що виділено спеціальним фоном).
2. Виконати завдання в підручнику № 119
3. Виконати онлайн-тест: <https://naurok.com.ua/test/nemetali-zagalna-harakteristika-nemetaliv-fizichni-vlastivosti-alotropiya-alotropni-modifikaci-rechovin-nemetalichnih-elementiv-yavische-adsorbci-64666.html>
4. Перегляньте презентацію.

**Теоретичний матеріал**

***Сорбція*** – це поглинання газів, пари чи розчинених речовин поверхнею і об׳ємом твердого тіла чи рідини.

Речовини–поглиначі називаються ***сорбентами***, речовини, що поглинаються ***сорбатами*** або сорбтивами.

Розрізняють 4 основних сорбційних процеси:

* 1. ***Абсорбція*** – поглинання газу чи пари всім об׳ємом твердого тіла чи рідини;
	2. ***Адсорбція*** – перехід речовини із зони меншої концентрації в зону більшої концентрації;
	3. ***Капілярна конденсація*** – процес зрідження пара в порах твердого сорбенту;
	4. ***Хемосорбція*** – утворення нових хімічних сполук в процесі сорбції.

**Класифікація адсорбції**

1. **За природою адсорбційних сил:**

а) *фізична*

*b) хімічна*

**2.** **За природою адсорбанту:**

*а) молекулярна* (для розчинів неелектролітів і слабких електролітів)

*b) йонна* (для розчинів сильних електролітів)

**Механізми адсорбції**

* Адсорбційно активною є не вся поверхня сорбенту, а лише його певні ділянки – активні центри;
* Адсорбційні сили діють на малих відстанях;
* Процес адсорбції – оборотній процес;
* Кожен адсорбційний центр може утримувати лише одну молекулу сорбату, в результаті чого утворюється мономолекулярний шар адсорбованих молекул.





*Приклади адсорбентів*





